

#### (12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

# (19) Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle Bureau international



# 

(43) Date de la publication internationale 20 juin 2002 (20.06.2002)

**PCT** 

# (10) Numéro de publication internationale WO 02/47630 A1

- (51) Classification internationale des brevets<sup>7</sup>:
  A61K 7/032, 7/48
- (21) Numéro de la demande internationale : PCT/FR01/03940
- (22) Date de dépôt international :

11 décembre 2001 (11.12.2001)

(25) Langue de dépôt :

français

(26) Langue de publication :

français

- (30) Données relatives à la priorité : 00/16161 12 décembre 2000 (12.12.2000) F
- (71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US): L'OREAL [FR/FR]; 14, rue Royale, F-75008 Paris (FR).
- (72) Inventeur; et
- (75) Inventeur/Déposant (pour US seulement): COLLIN, Nathalie [FR/FR]; 1, rue Michel Voisin, F-92330 Sceaux (FR).
- (74) Mandataire: KROMER, Christophe; L'Oréal D.P.I., 6, rue Bertrand Sincholle, F-92585 Clichy Cedex (FR).

- (81) États désignés (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) États désignés (régional): brevet ARIPO (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet européen (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Publiée :

- avec rapport de recherche internationale

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abréviations, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de la Gazette du PCT.

- (54) Title: COSMETIC COMPOSITION COMPRISING A MIXTURE OF POLYMERS
- (54) Titre: COMPOSITION COSMETIQUE COMPRENANT UN MELANGE DE POLYMERES
- (57) Abstract: The invention concerns a composition comprising, in a physiologically acceptable medium, at least a first polymer having an average mole weight less than 100000, including: a) a polymeric skeleton with repeat hydrocarbon units provided with at least a haeteroatom; and optionally b) at least a pendent fatty chain and/or at least a terminal fatty chain optionally functionalised, having 6 to 120 carbon atoms and being bound to said hydrocarbon units, and a dispersion of particles of a second film-forming polymer insoluble in said medium. The invention is applicable to make-up and care of keratinous materials.
- (57) Abrégé: L'invention concerne une composition comprenant, dans un milieu physiologiquement acceptable, au moins un premier polymère de masse moléculaire moyenne en poids inférieure à 100 000, comportant a) un squelette polymérique, ayant des motifs de répétition hydrocarbonés pourvus d'au moins un hétéroatome, et éventuellement b) au moins une chaîne grasse pendante et/ou au moins une chaîne grasse terminale éventuellement fonctionnalisées, ayant de 6 à 120 atomes de carbone et étant liées à ces motifs hydrocarbonés, et une dispersion de particules d'un deuxième polymère filmogène insoluble dans ledit milieu. application au maquillage et au soin des matières kératiniques.

#### RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs sux membres de familles de brevets

Dem Internationale No PCT/FR 01/03940

	ment brevet cité port de recherche		Date de publication		Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
US	5998570	A		WO	9817243 A1	30-04-1998
				WO	9817705 A1	30-04-1998
				US	6169160 B1	02-01-2001
				US	6242509 B1	05-06-2001
				US	6111055 A	29-08-2000
EP	0847752	Α	17-06-1998	FR	2756176 A1	29-05-1998
		• •		AT	202470 T	15-07-2001
				BR	9705926 A	27-04-1999
				CA	2220033 A1	26-05-1998
	•			DE	69705379 D1	02-08-2001
				DE	69705379 T2	31-10-2001
				EP	1129685 A2	05-09-2001
				EΡ	0847752 A1	17-06-1998
				ES	2160910 T3	16-11-2001
	*			JP	3034490 B2	17-04-2000
			·	JP	10158118 A	16-06-1998
EP	0557196	A	25-08-1993	FR	2687569 A1	27-08-1993
				ΑT	132360 T	15-01-1996
				CA	2089984 A1	22-08-1993
				DE	69301166 D1	15-02-1996
				DE	69301166 T2	29-08-1996
				EP	0557196 A1	25-08-1993
				ES	2082598 T3	16-03-1996
				JP	6009341 A	18-01-1994
				US	5849278 A	15-12-1998
				US	5858338 A	12-01-1999
EP	1048282	Α	02-11-2000	FR	2792829 A1	03-11-2000
				BR	0001231 A	02-05-2001
				CN	1273083 A	15-11-2000
				EP	1048282 A1	02-11-2000
				JP 	2000319127 A	21-11-2000
EP	0923928	Α	23-06-1999	FR	2772602 A1	25-06-1999
				BR	9805775 A	11-04-2000
				CN	1225260 A	11-08-1999
				EP	0923928 A1	23-06-1999
				JP	11236314 A	31-08-1999
				PL	330455 A1	05-07-1999
EP	0930060	A	21-07-1999	FR	2772601 A1	25-06-1999
				BR	9805529 A	11-04-2000
				CN	1225257 A	11-08-1999
				DE.	69800991 D1	02-08-2001
				DE	69800991 T2	04-10-2001
				EP	0930060 A1	21-07-1999
				ES	2161026 T3	16-11-2001
				JP PL	11246441 A	14-09-1999
				US	330457 A1 6254877 B1	05-07-1999 03-07-2001
	0740747		07 10 1000			
L	0749747	Α	27-12-1996	FR	2735689 A1	27-12-1996
	•			AŢ CĀ	174502 T 2197496 A1	15-01-1999
				DE	69601147 D1	09-01-1997 28-01-1999
	•			DE	69601147 D1	28-01-1999 02-06-1999
				υL	0200114/ 15	07-00-1333

#### RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

nenseignements relatifs aux membres de families de brevets

PCT/FR 01/03940

	ument brevet cité oport de recherche		Date de publication		Membre(s) de la tamille de brevet(s)	Date de publication
EP	0749747	A		EP	0749747 A1	27-12-1996
				ES	2128149 T3	01-05-1999
				WO	9700663 A1	09-01-1997
			,	JP	2000044426 A	15-02-2000
				JP	3225967 B2	05-11-2001
				JP	10501005 T	27-01-1998
				US	5851517 A	22-12-1998
EP	0749746	A	27-12-1996	FR	2735691 A1	27-12-1996
				FR	2735690 A1	27-12-1996
				FR	2735692 A1	27-12-1996
				FR	2735684 A1	27-12 <del>-</del> 1996
				ΑT	157529 T	15-09-1997
				DE	69600059 D1	09-10-1997
				DE	69600059 T2	05-02-1998
	<i>*</i>			DK	749746 T3	23-02-1998
				EP	0749746 A1	27-12-1996
				ES	2110857 T3	16-02-1998
				WO	9700662 A1	09-01-1997
				GR	3025474 T3	27-02-1998
				JP	3027008 B2	27-03-2000
			•	JP	10502389 T	03-03-1998
				KR	231637 B1	15-11-1999
				US	5945095 A	31-08-1999

### Composition cosmétique comprenant un mélange de polymères

La présente invention se rapporte à une composition comprenant, dans un milieu physiologiquement acceptable, une dispersion de particules de polymère filmogène et un polymère à hétéroatome spécifique, destinée en particulier au domaine cosmétique. L'invention se rapporte également à un procédé de maquillage ou de soin cosmétiques des matières kératiniques. La composition et le procédé de maquillage ou de soin selon l'invention sont plus particulièrement destinés aux matières kératiniques d'êtres humains telles que la peau (y compris du cuir chevelu), les ongles, les fibres kératiniques, notamment sensiblement longitudinales, telles que les cils, les sourcils et les cheveux. Plus spécialement, l'invention porte sur un mascara.

La composition selon l'invention peut se présenter sous la forme de composition de revêtement des cils (notamment de mascara), d'eye-liner, de produit pour les sourcils, de produit pour les lèvres, de fard à joues ou à paupières, de fond de teint, de produit de maquillage du corps, de produit anti-cernes, de vernis à ongles, de produit de soin de la peau, y compris du cuir chevelu, de produit pour les cheveux (mascara pour cheveux, spray).

20

10

La composition de maquillage peut également être appliquée sur les accessoires de maquillage (support) comme les, faux cils, postiches, perruques, faux ongles ou encore sur des pastilles ou patchs adhérents sur la peau ou les lèvres (du type mouches).

Les compositions de revêtement des cils, appelées mascara, comprennent généralement, de façon connue, au moins une cire sous la forme d'émulsion cire-danseauet au moins un polymère filmogène pour déposer un film de maquillage sur les cils et gainer ces derniers, comme le décrit par exemple le document WO-A-95/15741. Les utilisatrices attendent pour ces produits de bonnes propriétés cosmétiques telles que l'adhérence sur les cils, un allongement ou un recourbement des cils, ou bien encore une bonne tenue du mascara dans le temps, notamment une bonne résistance aux frottements par exemple des doigts ou des tissus (mouchoirs, serviettes).

20

30

Toutefois, avec ces compositions, les propriétés de maquillage comme le gainage, l'allongement ou le recourbement des cils sont obtenus lorsqu'une quantité importante de produit est déposée sur les cils à l'aide d'un applicateur, telle qu'une brosse à mascara. Lorsque la composition n'adhère pas bien sur les cils, l'utilisatrice doit appliquer plusieurs fois la brosse imprégnée de produit sur les cils, ce qui demande de consacrer un certain temps pour se maquiller et obtenir les résultats de maquillage souhaités. Or ce temps peut être perçu comme beaucoup trop long par les utilisatrices pressées. Un besoin existe donc de disposer de mascaras permettant d'obtenir rapidement et facilement le maquillage attendu.

Le but de la présente invention est de disposer d'une composition de maquillage des matières kératiniques, notamment des fibres kératiniques tels que les cils, s'appliquant facilement sur les matières kératiniques et conduisant rapidement à un maquillage présentant de bonnes propriétés cosmétiques.

Les inventeurs ont constaté de façon surprenante que l'utilisation d'un polymère à hétéroatome particulier dans une composition comprenant des particules d'un polymère filmogène dipsersées dans le milieu de la composition permet d'améliorer les propriétés d'adhérence de la composition sur les matières kératiniques, notamment sur les fibres kératiniques comme les cils. La composition s'applique facilement sur les matières kératiniques et permet de déposer rapidement la composition en quantité suffisante pour obtenir un maquillage présentant les propriétés cosmétiques attendues. En particulier, on obtient rapidement un dépôt épais du maquillage sur les matières kératiniques ce qui évite aux utilisatrices d'appliquer trop longtemps la composition sur les matières kératiniques.

Ainsi, pour un mascara, on obtient un maquillage qui épaissit rapidement les fibres kératiniques, notamment les cils ; on constate ainsi une charge instantanée des cils. De plus, le mascara confère un bon allongement aux cils maquillés.

De façon plus précise, l'invention a pour objet une composition comprenant, dans un milieu physiologiquement acceptable, au moins un premier polymère de masse moléculaire moyenne en poids inférieure à 100 000, comportant a) un squelette polymérique, ayant des motifs de répétition hydrocarbonés pourvus d'au moins un

hétéroatome, et éventuellement b) au moins une chaîne grasse pendante et/ou au moins une chaîne grasse terminale éventuellement fonctionnalisées, ayant de 6 à 120 atomes de carbone et étant liées à ces motifs hydrocarbonés, et une dispersion de particules d'un deuxième polymère filmogène insoluble dans ledit milieu.

L'invention a également pour objet un procédé cosmétique de maquillage ou de soin des matières kératiniques des êtres humains comprenant l'application sur les matières kératiniques d'une composition telle que définie précédemment. De préférence, le procédé s'applique aux fibres kératiniques seniblement longitudinales, comme les cils, les cheveux, les sourcils) et plus spécialement aux cils.

L'invention a encore pour objet l'utilisation d'une composition telle que définie précédemment pour l'obtention d'un dépôt adhérent et/ou d'un maquillage rapide sur les matières kératiniques.

L'invention a pour autre objet l'utilisation d'un mascara comprenant une composition telle que définie précédemment pour épaissir rapidement et/ou allonger les cils.

L'invention a également pour objet l'utilisation, dans une composition physiologiquement acceptable, de l'association d'au moins un premier polymère de masse moléculaire moyenne en poids inférieure à 100 000 et mieux inférieure à 50 000, comportant a) un squelette polymérique ayant des motifs de répétition hydrocarbonés pourvus d'au moins un hétéroatome, et b) éventuellement au moins une chaîne grasse pendante et/ou au moins une chaîne grasse terminale éventuellement fonctionnalisées, ayant de 6 à 120 atomes de carbone et étant liées à ces motifs hydrocarbonés, et d'au moins une dispersion de particules un deuxième polymère filmogène insoluble dans ledit milieu, pour l'obtention d'un dépôt adhérent sur les matières kératiniques et/ou d'un maquillage rapide des matières kératiniques et/ou pour épaissir rapidement et/ou allonger les cils.

Par milieu physiologiquement acceptable, on entend un milieu non toxique et susceptible d'être appliquée sur la peau, les phanères ou les lèvres d'êtres humains, comme un milieu cosmétique. Par "chaînes fonctionnalisées" au sens de l'invention, on entend une chaîne alkyle comportant un ou plusieurs groupes fonctionnels ou réactifs notamment choisis parmi les groupes amides, hydroxyle, éther, oxyalkylène ou polyoxyalkylène, halogène, dont les groupes fluorés ou perfluorés, ester, siloxane, polysiloxane. En outre, les atomes d'hydrogène d'une ou plusieurs chaînes grasses peuvent être substituées au moins partiellement par des atomes de fluor.

WO 02/47630

10

20

30

Selon l'invention, ces chaînes peuvent être liées directement au squelette polymérique ou via une fonction ester ou un groupement perfluoré.

Par "polymère", on entend au sens de l'invention un composé ayant au moins 2 motifs de répétition, et de préférence au moins 3 motifs de répétition.

Par "motifs de répétition hydrocarbonés", on entend au sens de l'invention un motif comportant de 2 à 80 atomes de carbone, et de préférence de 2 à 60 atomes de carbone, portant des atomes d'hydrogène et éventuellement des atomes d'oxygène, qui peut être linéaire, ramifié ou cyclique, saturé ou insaturé. Ces motifs comprennent, en outre, chacun de un à plusieurs hétéroatomes avantageusement non pendants et se trouvant dans le squelette polymérique. Ces hétéroatomes sont choisis parmi les atomes d'azote, de soufre, de phosphore et leurs associations, associés éventuellement à un ou plusieurs atome d'oxygène. De préférence, les motifs comportent au moins un atome d'azote en particulier non pendant. Ces motifs comportent, en outre, avantageusement, un groupe carbonyle.

Les motifs à hétéroatome sont en particulier des motifs amide formant un squelette du type polyamide, des motifs carbamate et/ou urée formant un squelette polyuréthane, polyurée et/ou polyurée-uréthane. De préférence, ces motifs sont des motifs amide. Avantageusement, les chaînes pendantes sont liées directement à l'un au moins des hétéroatomes du squelette polymérique.

Le premier polymère peut comprendre entre les motifs hydrocarbonés des motifs siliconés ou des motifs oxyalkylénés.

20

30

En outre, le premier polymère de la composition de l'invention comprend avantageusement de 40 à 98 % de chaînes grasses par rapport au nombre total des motifs à hétéroatome et des chaînes grasses et mieux de 50 à 95 %. La nature et la proportion des motifs à hétéroatome est fonction de la nature de la phase grasse et est en particulier similaire à la nature polaire de la phase grasse. Ainsi, plus les motifs à hétéroatome sont polaires et en proportion élevée dans le premier polymère, ce qui correspond à la présence de plusieurs hétéroatomes, plus le premier polymère a de l'affinité avec les huiles polaires. En revanche, plus les motifs à hétéroatome sont peu polaires voire apolaires ou en proportion faible, plus le premier polymère a de l'affinité avec les huiles apolaires.

Le premier polymère est avantageusement un polyamide. Aussi, l'invention a également pour objet une composition contenant, dans un milieu cosmétiquement acceptable, au moins un premier polymère de polyamide de masse moléculaire moyenne en poids inférieure à 100 000, comportant a) un squelette polymérique, ayant des motifs répétitifs amide, et b) éventuellement au moins une chaîne grasse pendante et/ou au moins une chaîne terminale éventuellement fonctionnalisées, ayant de 8 à 120 atomes de carbone et étant liées à ces motifs amide, et une dispersion de particules d'un deuxième polymère filmogène insoluble dans ledit milieu.

De préférence, les chaînes grasses pendantes sont liées à l'un au moins des atomes d'azote des motifs amide du premier polymère.

En particulier, les chaînes grasses de ce polyamide représentent de 40 à 98 % du nombre total des motifs amide et des chaînes grasses, et mieux de 50 à 95 %.

Avantageusement, le premier polymère, et en particulier le polyamide, de la composition selon l'invention présente une masse moléculaire moyenne en poids inférieure à 100 000 (notamment allant de 1000 à 100 000), en particulier inférieure à 50 000 (notamment allant de 1000 à 50 000), et plus particulièrement allant de 1000 à 30 000, de préférence de 2000 à 20 000 ,et mieux de 2000 à 10 000.

20

30

Le premier polymère, et en particulier le polyamide, est non soluble dans l'eau, notamment à 25 °C. En particulier, il ne comporte pas de groupe ionique.

Comme premiers polymères préférés utilisables dans l'invention, on peut citer les polyamides ramifiés par des chaînes grasses pendantes et/ou des chaînes grasses terminales ayant de 6 à 120 atomes de carbone et mieux de 8 à 120 et notamment de 12 à 68 atomes de carbone, chaque chaîne grasse terminale étant liée au squelette polyamide par au moins un groupe de liaison en particulier ester. De préférence, ces polymères comportent une chaîne grasse à chaque extrémité du squelette polymérique et en particulier du squelette polyamide. Comme autre groupe de liaison on peut citer les groupes éther, amine, urée, uréthane, thioester, thiurée, thiouréthane.

Ces premiers polymères sont de préférence des polymères résultant d'une polycondensation entre un diacide carboxylique ayant au moins 32 atomes de carbone (ayant notamment de 32 à 44 atomes de carbone) avec une amine choisie parmi les diamines ayant au moins 2 atomes de carbone (notamment de 2 à 36 atomes de carbone) et les triamines ayant au moins 2 atomes de carbone (notamment de 2 à 36 atomes de carbone. Le diacide est de préférence un dimère issu d'acide gras à insaturation éthylénique ayant au moins 16 atomes de carbone, de préférence de 16 à 24 atomes de carbone, comme l'acide oléique, linoléique ou linolénique. La diamine est de préférence l'éthylène diamine, l'hexylène diamine, l'hexaméthylène diamine. La triamine est par exemple l'éthylène triamine. Pour les polymères comportant un ou 2 groupements d'acide carboxylique terminaux, il est avantageux de les estérifier par un monoalcool ayant au moins 4 atomes de carbone, de préférence de 10 à 36 atomes de carbone et mieux de 12 à 24 et encore mieux de 16 à 24, par exemple 18 atomes de carbone.

Ces polymères sont plus spécialement ceux décrits dans le document US-A-5783657 de la société Union Camp. Chacun de ces polymères satisfait notamment à la formule (I) suivante :

WO 02/47630 PCT/FR01/03940

10

20

30

dans laquelle n désigne un nombre entier de motifs amide tel que le nombre de groupes ester représente de 10 % à 50 % du nombre total des groupes ester et amide ;  $R^1$  est à chaque occurrence indépendamment un groupe alkyle ou alcényle ayant au moins 4 atomes de carbone et notamment de 4 à 24 atomes de carbone ;  $R^2$  représente à chaque occurrence indépendamment un groupe hydrocarboné en  $C_4$  à  $C_{42}$  à condition que 50 % des groupes  $R^2$  représentent un groupe hydrocarboné en  $C_{30}$  à  $C_{42}$ ;  $R^3$  représente à chaque occurrence indépendamment un groupe organique pourvu d'au moins 2 atomes de carbone, d'atomes d'hydrogène et optionnellement d'un ou plusieurs atomes d'oxygène ou d'azote ; et  $R^4$  représente à chaque occurrence indépendamment un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en  $C_1$  à  $C_{10}$  ou une liaison directe à  $R^3$  ou à un autre  $R^4$  de sorte que l'atome d'azote auquel sont liés à la fois  $R^3$  et  $R^4$  fasse partie d'une structure hétérocyclique définie par  $R^4$ -N- $R^3$ , avec au moins 50 % des  $R^4$  représentant un atome d'hydrogène.

Dans le cas particulier de la formule (I), les chaînes grasses terminales éventuellement fonctionnalisées au sens de l'invention sont des chaînes terminales liées au dernier hétéroatome, ici l'azote, du squelette polyamide.

En particulier, les groupes ester de la formule (I), qui font partie des chaînes grasses terminales et/ou pendantes au sens de l'invention, représentent de 15 à 40 % du nombre total des groupes ester et amide et mieux de 20 à 35 %. De plus, n représente avantageusement un nombre entier allant de 1 à 5 et mieux supérieur à 2. De préférence, R¹ est un groupe alkyle en C₁2 à C₂2 et de préférence en C₁6 à C₂2. Avantageusement, R² peut être un groupe hydrocarboné (alkylène) en C₁0 à C₄2. De préférence, 50 % au moins et mieux au moins 75 % des R² sont des groupes ayant de 30 à 42 atomes de carbone. Les autres R² sont des groupes

30

hydrogénés en  $C_4$  à  $C_{19}$  et même en  $C_4$  à  $C_{12}$ . De préférence,  $R^3$  représente un groupe hydrocarboné en  $C_2$  à  $C_{36}$  ou un groupe polyoxyalkyléné et  $R^4$  représente un atome d'hydrogène. De préférence,  $R^3$  représente un groupe hydrocarboné en  $C_2$  à  $C_{12}$ .

Les groupes hydrocarbonés peuvent être des groupes linéaires, cycliques ou ramifiés, saturés ou insaturés. Par ailleurs, les groupes alkyle et alkylène peuvent être des groupes linéaires ou ramifiés, saturés ou non.

En général, les polymères de formule (I) se présentent sous forme de mélanges de polymères, ces mélanges pouvant en outre contenir un produit de synthèse correspondant à un composé de formule (I) où n vaut 0, c'est-à-dire un diester.

A titre d'exemple de premiers polymères selon l'invention, on peut citer les produits commerciaux vendus par la société Arizona Chemical sous les noms Uniclear 80 et Uniclear 100. Ils sont vendus respectivement sous forme de gel à 80 % (en matière active) dans une huile minérale et à 100 % (en matière active). Ils ont un point de ramollissement de 88 à 94°C. Ces produits commerciaux sont un mélange de copolymères d'un diacide en C<sub>36</sub> condensé sur l'éthylène diamine, de masse moléculaire moyenne en poids d'environ 6000. Les groupes ester terminaux résultent de l'estérification des terminaisons d'acide restantes par l'alcool cétylique, stéarylique ou leurs mélanges (appelés aussi alcool cétylstéarylique).

Comme premier polymère utilisable dans l'invention, on peut encore citer les résines polyamides résultant de la condensation d'un acide di-carboxylique aliphatique et d'une diamine (incluant les composés ayant plus de 2 groupes carbonyle et 2 groupes amine), les groupes carbonyle et amine de motifs unitaires adjacents étant condensés par une liaison amide. Ces résines polyamides sont notamment celles commercialisées sous la marque Versamid® par les sociétés General Mills, Inc. et Henkel Corp. (Versamid 930, 744 ou 1655) ou par la société Olin Mathieson Chemical Corp., sous la marque Onamid® notamment Onamid S ou C. Ces résines ont une masse moléculaire moyenne en poids allant de 6000 à 9000. Pour plus d'information sur ces polyamides, on peut se référer aux documents US-A-

WO 02/47630 PCT/FR01/03940

3645705 et US-A-3148125. Plus spécialement, on utilise les Versamid® 930 ou 744.

On peut aussi utiliser les polyamides vendus par la société Arizona Chemical sous les références Uni-Rez (2658, 2931, 2970, 2621, 2613, 2624, 2665, 1554, 2623, 2662) et le produit vendu sous la référence Macromelt 6212 par la société Henkel. Pour plus d'information sur ces polyamides, on peut se référer au document US-A-5500209.

10 Il est aussi possible d'utiliser des résines de polyamides issues de légumes comme celles décrites dans les brevets US-A-5783657 et US-A-5998570.

Le premier polymère présent dans la composition selon l'invention a avantageusement une température de ramollissement supérieure à 65°C et pouvant aller jusqu'à 190°C. De préférence, il présente une température de ramollissement allant de 70 à 130°C et mieux de 80 à 105°C. Le premier polymère est en particulier un polymère non cireux.

De préférence, le premier polymère selon l'invention répond à la formule (I) mentionnée précédemment. Ce premier polymère présentent du fait de leur(s) chaîne(s) grasse(s), une bonne solubilité dans les huiles et donc conduisent à des compositions macroscopiquement homogènes même avec un taux élevé (au moins 25%) de polymère, contrairement à des polymères exempts de chaîne grasse.

20

30

Le premier polymère peut être présent dans la composition selon l'invention en une teneur allant de 0,01 % à 10 % en poids, par rapport au poids total de la composition, de préférence allant de 0,05 % à 5 % en poids, et mieux allant de 0,1 % à 3 % en poids.

La composition selon l'invention peut comprendre une phase grasse pouvant comprendre des corps gras choisis parmi les huiles, les solvants organiques, les cires, les corps gras pâteux, et leurs mélanges. La phase grasse peut former une phase continue de la composition. En particulier, la composition selon l'invention peut être anhydre.

La phase grasse peut notamment être constituée de toute huile physiologiquement acceptable et en particulier cosmétiquement acceptable, notamment choisie parmi les huiles d'origine minérale, animale, végétale ou synthétique, carbonées, hydrocarbonées, fluorées et/ou siliconées, seules ou en mélange, dans la mesure où elles forment un mélange homogène et stable et où elles sont compatibles avec l'utilisation envisagée.

10

20

La phase grasse totale de la composition, qui peut être une phase grasse liquide, peut représenter de 2 % à 98 % en poids, par rapport au poids total de la composition, et de préférence de 5 à 85 % en poids.

Avantageusement, la phase grasse de la composition peut comprendre au moins une huile ou solvant organique volatile et/ou au moins une huile non volatile.

Par "huile ou solvant organique volatile", on entend au sens de l'invention tout milieu non aqueux susceptible de s'évaporer au contact de la peau en moins d'une heure, à température ambiante et pression atmosphérique. Le ou les solvants organiques volatils et les huiles volatiles de l'invention sont des solvants organiques et des huiles cosmétiques volatiles, liquides à température ambiante, ayant une pression de vapeur non nulle, à température ambiante et pression atmosphérique, allant en particulier de 10<sup>-2</sup> à 300 mm de Hg (0,13 Pa à 40.000 Pa) et de préférence supérieure à 0,3 mm de Hg (30 Pa). Par "huile non volatile", on entend une huile restant sur la peau à température ambiante et pression atmosphérique au moins plusieurs heures et ayant notamment une pression de vapeur inférieure à 10<sup>-2</sup> mm de Hg (1,33 Pa).

Ces huiles peuvent être des huiles hydrocarbonées, des huiles siliconées, des huiles fluorées, ou leurs mélanges.

On entend par "huile hydrocarbonée", une huile contenant principalement des atomes d'hydrogène et de carbone et éventuellement des atomes d'oxygène,

20

30

d'azote, de soufre, de phosphore. Les huiles hydrocarbonées volatiles peuvent être choisies parmi les huiles hydrocarbonées ayant de 8 à 16 atomes de carbones, et notamment les alcanes ramifiés en C<sub>8</sub>-C<sub>16</sub> comme les isoalcanes en C<sub>8</sub>-C<sub>16</sub> d'origine pétrolière (appelées aussi isoparaffines) comme l'isododécane (encore appelé 2,2,4,4,6-pentaméthylheptane), l'isodécane, l'isohexadécane, et par exemple les huiles vendues sous les noms commerciaux d'Isopars' ou de Permetyls, les esters ramifiés en C<sub>8</sub>-C<sub>16</sub> le néopentanoate d'iso-hexyle, et leurs mélanges. D'autres huiles hydrocarbonées volatiles comme les distillats de pétrole, notamment ceux vendus sous la dénomination Shell Solt par la société SHELL, peuvent aussi être utilisées. De préférence, le solvant volatil est choisi parmi les huiles volatiles hydrocarbonées ayant de 8 à 16 atomes de carbone et leurs mélanges.

Comme huiles volatiles, on peut aussi utiliser les silicones volatiles, comme par exemple les huiles de silicones linéaires ou cycliques volatiles, notamment celles ayant une viscosité ≤ 8 centistokes (8 10<sup>-6</sup> m²/s), et ayant notamment de 2 à 7 atomes de silicium, ces silicones comportant éventuellement des groupes alkyle ou alkoxy ayant de 1 à 10 atomes de carbone. Comme huile de silicone volatile utilisable dans l'invention, on peut citer notamment l'octaméthyl cyclotétrasiloxane, le décaméthyl cyclopentasiloxane, le dodécaméthyl cyclohexasiloxane, l'heptaméthyl hexyltrisiloxane, l'heptaméthyloctyl trisiloxane, l'hexaméthyl disiloxane, l'octaméthyl trisiloxane, le décaméthyl tétrasiloxane, le dodécaméthyl pentasiloxane et leurs mélanges.

On peut également utiliser des solvants volatils fluorés tels que le nonafluorométhoxybutane ou le perfluorométhylcyclopentane.

L'huile volatile peut être présente dans la composition selon l'invention en une teneur allant de 0 % à 98 % en poids (notamment de 0,1 % à 98 %), par rapport au poids total de la composition, de préférence de 0 % à 65 % en poids (notamment de 1 % à 65 %).

WO 02/47630 PCT/FR01/03940

La composition peut également comprendre au moins une huile non volatile, et notamment choisie parmi les huiles hydrocarbonées et/ou siliconées et/ou fluorées non volatiles.

Comme huile hydrocarbonée non volatile, on peut notamment citer :

- les huiles hydrocarbonées d'origine végétale telles que les triglycérides constitués d'esters d'acides gras et de glycérol dont les acides gras peuvent avoir des longueurs de chaînes variées de C<sub>4</sub> à C<sub>24</sub>, ces dernières pouvant être linéaires ou ramifiées, saturées ou insaturées ; ces huiles sont notamment les huiles de germe de blé, de tournesol, de pépins de raisin, de sésame, de maïs, d'abricot, de ricin, de karité, d'avocat, d'olive, de soja, l'huile d'amande douce, de palme, de colza, de cotón, de noisette, de macadamia, de jojoba, de luzerne, de pavot, de potimarron, de sésame, de courge, de colza, de cassis, d'onagre, de millet, d'orge, de quinoa, de seigle, de carthame, de bancoulier, de passiflore, de rosier muscat ; ou encore les triglycérides des acides caprylique/caprique comme ceux vendus par la société Stéarineries Dubois ou ceux vendus sous les dénominations Miglyol 810, 812 et 818 par la société Dynamit Nobel,
- les éthers de synthèse ayant de 10 à 40 atomes de carbone ;

10

20

30

- les hydrocarbures linéaires ou ramifiés, d'origine minérale ou synthétique tels que la vaseline, les polydécènes, le polyisobutène hydrogéné tel que le parléam, le squalane, et leurs mélanges;
- les esters de synthèse comme les huiles de formule  $R_1COOR_2$  dans laquelle  $R_1$  représente le reste d'un acide gras linéaire ou ramifié comportant de 1 à 40 atomes de carbone et  $R_2$  représente une chaîne hydrocarbonée notamment ramifiée contenant de 1 à 40 atomes de carbone à condition que  $R_5 + R_6$  soit  $\geq$  10, comme par exemple l'huile de Purcellin (octanoate de cétostéaryle), le myristate d'isopropyle, le palmitate d'isopropyle, le benzoate d'alcool en  $C_{12}$  à  $C_{15}$ , le laurate d'hexyle, l'adipate de diisopropyle, l'isononanoate d'isononyle, le palmitate de 2-éthyl-hexyle, l'isostéarate d'isostéarate, des octanoates, décanoates ou ricinoléates d'alcools ou de polyalcools comme le dioctanoate de propylène glycol ; les esters hydroxylés comme le lactate d'isostéaryle, le malate de di-isostéaryle ; et les esters du pentaérythritol ;
- les alcools gras liquides à température ambiante à chaîne carbonée ramifiée et/ou insaturée ayant de 12 à 26 atomes de carbone comme l'octyl dodécanol,

20

30

l'alcool isostéarylique, l'alcool oléique, le 2-hexyldécanol, le 2-butyloctanol, le 2-undécylpentadécanol;

- les acides gras supérieurs tels que l'acide oléique, l'acide linoléique, l'acide linolénique ;

et leurs mélanges.

Les huiles de silicone non volatiles utilisables dans la composition selon l'invention peuvent être les polydiméthylsiloxanes (PDMS) non volatiles, les polydiméthylsiloxanes comportant des groupements alkyle ou alcoxy, pendant et/ou en bout de chaîne siliconée, groupements ayant chacun de 2 à 24 atomes de carbone, les silicones phénylées comme les phényl triméthicones, les phényl diméthicones, les phényl triméthylsiloxy diphénylsiloxanes, les diphényl diméthicones, les diphényl méthyldiphényl trisiloxanes, les 2-phényléthyl triméthylsiloxysilicates;

Les huiles fluorées utilisables dans l'invention sont notamment des huiles fluorosiliconées, des polyéthers fluorés, des silicones fluorées telles que décrit dans le document EP-A-847752.

Les huiles non volatiles peuvent être présentes dans la composition selon l'invention en une teneur allant de 0 à 80 % (notamment de 0,1 à 80 %) en poids, de préférence de 0 % à 50 % en poids (notamment 0,1 à 50 %), par rapport au poids total de la composition, et mieux de 0 % à 20 % en poids (notamment 0,1 % à 20 %).

La composition selon l'invention peut également comprendre une cire. Par "cire", on entend au sens de la présente invention, un composé gras lipophile, solide à température ambiante (25°C) et pression atmosphérique (760 mm de Hg, soit 10<sup>5</sup> Pa), à changement d'état solide/liquide réversible, ayant une température de fusion supérieure à 30°C et mieux supérieure à 55 °C et pouvant aller jusqu'à 200°C, notamment jusqu'à 120 °C.

En portant la cire à sa température de fusion, il est possible de la rendre miscible aux huiles et de former un mélange homogène microscopiquement, mais en ramenant la température du mélange à la température ambiante, on obtient une recristallisation de la cire dans les huiles du mélange.

20

Les valeurs de point de fusion correspondent, selon l'invention, au pic de fusion mesurée à l'aide d'un calorimètre à balayage différentiel (D.S.C.), par exemple le calorimètre vendu sous la dénomination DSC 30 par la société METLER, avec une montée en température de 5 ou 10 °C par minute.

Les cires, au sens de l'invention, sont celles généralement utilisées dans les domaines cosmétique et dermatologique. On peut notamment citer la cire d'abeilles, la cire de lanoline, et les cires d'insectes de Chine; la cire de riz, la cire de Carnauba, la cire de Candellila, la cire d'Ouricury, la cire de fibres de liège, la cire de canne à sucre, la cire du Japon et la cire de sumac; la cire de montan, les cires microcristallines, les cires de paraffine, les ozokérites, la cire de cérésine, la cire de lignite, les cires de polyéthylène, les cires obtenues par la synthèse de Fisher-Tropsch, les esters d'acides gras et les glycérides concrets à 40°C et mieux à plus de 55°C.

On peut aussi citer les cires obtenues par hydrogénation catalytique d'huiles animales ou végétales ayant des chaînes grasses, linéaires ou ramifiées, en C8-C32. Parmi celles-ci, on peut notamment citer l'huile de jojoba hydrogénée, l'huile de tournesol hydrogénée, l'huile de ricin hydrogénée, l'huile de coprah hydrogénée et l'huile de lanoline hydrogénée.

On peut encore citer les cires de silicone ou les cires fluorées.

Les cires présentes dans la composition peuvent être dispersées sous forme de particules dans une phase aqueuse telle que définie ci-après. Ces particules peuvent avoir une taille moyenne allant de 50 nm à 10 µm, et de préférence de 50 nm à 3,5 µm.

En particulier, la cire peut être présente sous forme d'émulsion cires-dans-eau, les cires pouvant être sous forme de particules de taille moyenne allant de 1  $\mu$ m à 10  $\mu$ m, et de préférence de 1  $\mu$ m à 3,5  $\mu$ m.

Dans un autre mode de réalisation de la composition selon l'invention, la cire peut être présente sous forme de microdispersion de cire, la cire étant sous forme de particules dont la taille moyenne est inférieure à 1 μm, et va notamment de 50 nm à 500 nm. Des microdispersions de cires sont décrites dans les documents EP-A-557196, EP-A-1048282.

20

30

La cire peut être également présente dans un phase grasse liquide en mélange avec des huiles telles que définies précédemment.

La cire peut également présenter une dureté allant de 0,05 MPa à 15 MPa, et de préférence allant de 6 MPa à 15 MPa. La dureté est déterminée par la mesure de la force en compression mesurée à 20 °C à l'aide du texturomètre vendu sous la dénomination TA-XT2i par la société RHEO, équipé d'un cylindre en inox d'un diamètre de 2 mm se déplaçant à la vitesse de mesure de 0,1 mm/s, et pénétrant dans la cire à une profondeur de pénétration de 0,3 mm. Pour effectuer la mesure de dureté, la cire est fondue à une température égale au point de fusion de la cire + 20 °C. La cire fondue est coulée dans un récipient de 30 mm de diamètre et de 20 mm de profondeur. La cire est recristallisée à température ambiante (25 °C) pendant 24 heures, puis la cire est conservée pendant au moins 1 heure à 20 °C avant d'effectuer la mesure de dureté. La valeur de la dureté est la force de compression mesurée divisée par la surface du cylindre du texturomètre en contact avec la cire.

La cire peut être présente dans la composition selon l'invention en une teneur allant de 0,1 % à 50 % en poids, par rapport au poids total de la composition, de préférence de 0,5 % à 30 % en poids, et mieux de 1 % à 20 % en poids.

La composition selon l'invention peut comprendre au moins un composé gras pâteux à température ambiante. Par "corps gras pâteux" au sens de l'invention, on entend des corps gras ayant un point de fusion allant de 20 à 55 °C, de préférence 25 à 45°C, et/ou une viscosité à 40 °C allant de 0,1 à 40 Pa.s (1 à 400 poises), de préférence 0,5 à 25 Pa.s, mesurée au Contraves TV ou Rhéomat 80, équipé d'un mobile tournant à 60 Hz. L'homme du métier peut choisir le mobile permettant de mesurer la viscosité, parmi les mobiles MS-r3 et MS-r4, sur la base de ses connaissances générales, de manière à pouvoir réaliser la mesure du composé pâteux testé.

De préférence, ces corps gras sont des composés hydrocarbonés, éventuellement de type polymérique ; ils peuvent également être choisis parmi les composés sili-

conés et/ou fluorés; ils peuvent aussi se présenter sous forme d'un mélange de composés hydrocarbonés et/ou siliconés et/ou fluorés. Dans le cas d'un mélange de différents corps gras pâteux, on utilise de préférence les composés pâteux hydrocarbonés (contenant principalement des atomes de carbone et d'hydrogène et éventuellement des groupements ester), en proportion majoritaire.

Parmi les composés pâteux susceptibles d'être utilisés dans la composition selon l'invention, on peut citer les lanolines et les dérivés de lanoline comme les lanolines acétylées ou les lanolines oxypropylènées ou le lanolate d'isopropyle, ayant une viscosité de 18 à 21 Pa.s, de préférence 19 à 20,5 Pa.s, et/ou un point de fusion de 30 à 55°C et leurs mélanges. On peut également utiliser des esters d'acides ou d'alcools gras, notamment ceux ayant 20 à 65 atomes de carbone (point de fusion de l'ordre de 20 à 35°C et/ou viscosité à 40 °C allant de 0,1 à 40 Pa.s) comme le citrate de tri-isostéaryle ou de cétyle ; le propionate d'arachidyle ; le polylaurate de vinyle ; les esters du cholestérol comme les triglycérides d'origine végétale tels que les huiles végétales hydrogénées, les polyesters visqueux comme l'acide poly(12-hydroxystéarique) et leurs mélanges. Comme triglycérides d'origine végétale, on peut utiliser les dérivés d'huile de ricin hydrogénée, tels que le "THIXINR" de Rhéox.

20

30

10

On peut aussi citer les corps gras pâteux siliconés tels que les polydiméthylsiloxanes (PDMS) ayant des chaînes pendantes du type alkyle ou alcoxy ayant de 8 à 24 atomes de carbone, et un point de fusion de 20-55°C, comme les stearyl dimethicones notamment ceux vendus par la société Dow Corning sous les noms commerciaux de DC2503 et DC25514, et leurs mélanges.

Le corps gras pâteux peut être présent dans la composition selon l'invention en une teneur allant de 0 à 60% (notamment 0,01 % à 60 %) en poids, par rapport au poids total de la composition, de préférence allant de 0,5 à 45 % en poids, et mieux allant de 2 % à 30 % en poids, dans la composition.

La composition selon l'invention peut également comprendre un milieu aqueux, constituant une phase aqueuse, qui peut être la phase continue de la composition.

20

La phase aqueuse peut être constituée essentiellement d'eau ; elle peut également comprendre un mélange d'eau et de solvant miscible à l'eau (miscibilité dans l'eau supérieure à 50 % en poids à 25 °C) comme les monoalcools inférieurs ayant de 1 à 5 atomes de carbone tels que l'éthanol, l'isopropanol, les glycols ayant de 2 à 8 atomes de carbone tels que le propylène glycol, l'éthylène glycol, le 1,3-butylène glycol, le dipropylène glycol, les cétones en C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>, les aldéhydes en C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>.

La phase aqueuse (eau et éventuellement le solvant organique miscible à l'eau) peut être présente, en une teneur allant de 1 % à 95 % en poids, par rapport au poids total de la composition, de préférence de 3 % à 80 % en poids, et mieux de 5 % à 60 % en poids.

La composition selon l'invention peut contenir des agents tensioactifs émulsionnants présents notamment en une proportion allant de 2 à 30 % en poids par rapport au poids total de la composition, et mieux de 5 % à 15 %. Ces agents tensioactifs peuvent être choisis parmi des agents tensioactifs anioniques ou non ioniques. On peut se reporter au document « Encyclopedia of Chemical Technology, KIRK-OTHMER », volume 22, p.333-432, 3ème édition, 1979, WILEY, pour la définition des propriétés et des fonctions (émulsionnant) des tensioactifs, en particulier p.347-377 de cette référence, pour les tensioactifs anioniques et non-ioniques.

Les tensioactifs utilisés préférentiellement dans la composition selon l'invention sont choisis :

- parmi les tensioactifs non-ioniques : les acides gras, les alcools gras, les alcools gras polyéthoxylés ou polyglycérolés tels que des alcools stéarylique ou cétylstéarylique polyéthoxylés, les esters d'acide gras et de saccharose, les esters d'alkyl glucose, en particulier les esters gras de C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkyl glucose polyoxyéthylénés, et leurs mélanges.
- parmi les tensioactifs anioniques : les acides gras en C<sub>16</sub>-C<sub>30</sub> neutralisés par les
   amines, l'ammoniaque ou les sels alcalins, et leurs mélanges.

On utilise de préférence des tensioactifs permettant l'obtention d'émulsion huiledans-eau ou cire-dans-eau. La composition selon l'invention comprend au moins un deuxième polymère filmogène, différent du premier polymère décrit précédemment, sous forme de particules solides dispersées dans le milieu physiologiquement acceptable. Ces particules peuvent être dispersées dans une phase aqueuse ou bien dans une phase grasse liquide. La composition peut comprendre un mélange de ces polymères. Le deuxième polymère filmogène est insoluble dans le milieu de la composition, c'est à dire qu'il reste à l'état de particules dans le mélange des ingrédients de la composition formant le milieu physiologiquement acceptable. Ainsi, par "polymère

insoluble dans le milieu physiologiquement acceptable", il faut entendre un poly-

mère dont la solubilité dans ce milieu est inférieure à 1 % en poids.

Le deuxième polymère filmogène peut être présent dans la composition selon l'invention en une teneur en matières sèches allant de 0,1 % à 60 % en poids par rapport au poids total de la composition, de préférence de 0,5 % à 40 % en poids, et mieux de 1 % à 30 % en poids.

Dans la présente demande, on entend par "polymère filmogène", un polymère apte à former à lui seul ou en présence d'un agent auxiliaire de filmification, un film continu et adhérent sur un support, notamment sur les matières kératiniques.

20

30

10

On utilise de préférence un polymère filmogène apte à former un film hydrophobe, c'est-à-dire un polymère dont le film a une solubilité dans l'eau à 25 °C inférieure à 1 % en poids.

Parmi les polymères filmogènes utilisables dans la composition de la présente invention, on peut citer les polymères synthétiques, de type radicalaire ou de type polycondensat, les polymères d'origine naturelle, et leurs mélanges.

Par polymère filmogène radicalaire, on entend un polymère obtenu par polymérisation de monomères à insaturation notamment éthylénique, chaque monomère étant susceptible de s'homopolymériser (à l'inverse des polycondensats). Les polymères filmogènes de type radicalaire peuvent être notamment des poly-

mères, ou des copolymères, vinyliques, notamment des polymères acryliques.

20

30

Les polymères filmogènes vinyliques peuvent résulter de la polymérisation de monomères à insaturation éthylénique ayant au moins un groupement acide et/ou des esters de ces monomères acides et/ou des amides de ces monomères acides.

Comme monomère porteur de groupement acide, on peut utiliser des acides carboxyliques insaturés  $\alpha,\beta$ -éthyléniques tels que l'acide acrylique, l'acide méthacrylique, l'acide crotonique, l'acide maléique, l'acide itaconique. On utilise de préférence l'acide (méth)acrylique et l'acide crotonique, et plus préférentiellement l'acide (méth)acrylique.

Les esters de monomères acides sont avantageusement choisis parmi les esters de l'acide (méth)acrylique (encore appelé les (méth)acrylates), notamment des (méth)acrylates d'alkyle, en particulier d'alkyle en  $C_1$ - $C_{30}$ , de préférence en  $C_1$ - $C_{20}$ , des (méth)acrylates d'aryle, en particulier d'aryle en  $C_6$ - $C_{10}$ , des (méth)acrylates d'hydroxyalkyle, en particulier d'hydroxyalkyle en  $C_2$ - $C_6$ .

Parmi les (méth)acrylates d'alkyle, on peut citer le méthacrylate de méthyle, le méthacrylate d'éthyle, le méthacrylate de butyle, le méthacrylate d'isobutyle, le méthacrylate d'éthyl-2 hexyle, le méthacrylate de lauryle, le méthacrylate de cyclohexyle.

Parmi les (méth)acrylates d'hydroxyalkyle, on peut citer l'acrylate d'hydroxyéthyle, l'acrylate de 2-hydroxypropyle, le méthacrylate d'hydroxyéthyle, le méthacrylate de 2-hydroxypropyle.

Parmi les (méth)acrylates d'aryle, on peut citer l'acrylate de benzyle et l'acrylate de phényle.

Les esters de l'acide (méth)acrylique particulièrement préférés sont les (méth)acrylates d'alkyle.

Selon la présente invention, le groupement alkyle des esters peut être soit fluoré, soit perfluoré, c'est-à-dire qu'une partie ou la totalité des atomes d'hydrogène du groupement alkyle sont substitués par des atomes de fluor.

Comme amides des monomères acides, on peut par exemple citer les (méth)acrylamides, et notamment les N-alkyl (méth)acrylamides, en particulier d'alkyl en C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>. Parmi les N-alkyl (méth)acrylamides, on peut citer le N-éthyl acrylamide, le N-t-butyl acrylamide, le N-t-octyl acrylamide et le N-undécylacrylamide.

Les polymères filmogènes vinyliques peuvent également résulter de l'homopolymérisation ou de la copolymérisation de monomères choisis parmi les esters vinyliques et les monomères styrèniques. En particulier, ces monomères peuvent être polymérisés avec des monomères acides et/ou leurs esters et/ou leurs amides, tels que ceux mentionnés précédemment.

Comme exemple d'esters vinyliques, on peut citer l'acétate de vinyle, le néodécanoate de vinyle, le pivalate de vinyle, le benzoate de vinyle et le t-butyl benzoate de vinyle.

Comme monomères styrèniques, on peut citer le styrène et l'alpha-méthyl styrène.

Il est possible d'utiliser tout monomère connu de l'homme du métier entrant dans les catégories de monomères acryliques et vinyliques (y compris les monomères modifiés par une chaîne siliconée).

20

10

Parmi les polycondensats filmogènes, on peut citer les polyuréthanes, les polyesters, les polyesters amides, les polyamides, et les résines époxyesters, les polyurées.

Les polyuréthanes peuvent être choisis parmi les polyuréthanes anioniques, cationiques, non-ioniques ou amphotères, les polyuréthanes-acryliques, les polyuréthanes-polyvinylpirrolidones, les polyuréthanes, les polyuréthanes, les polyurées, les polyurée-polyuréthanes, et leurs mélanges.

Les polyesters peuvent être obtenus, de façon connue, par polycondensation d'acides dicarboxyliques avec des polyols, notamment des diols.

L'acide dicarboxylique peut être aliphatique, alicyclique ou aromatique. On peut citer comme exemple de tels acides : l'acide oxalique, l'acide malonique, l'acide diméthylmalonique, l'acide succinique, l'acide glutarique, l'acide adipique, l'acide

pimélique, l'acide 2,2-diméthylglutarique, l'acide azélaïque, l'acide subérique, l'acide sébacique, l'acide fumarique, l'acide maléique, l'acide itaconique, l'acide phtalique, l'acide dodécanedioïque, l'acide 1,3-cyclohexanedicarboxylique, l'acide 1,4-cyclohexa-nedicarboxylique, l'acide isophtalique, l'acide téréphtalique, l'acide 2,5-norborane dicarboxylique, l'acide diglycolique, l'acide thiodipropionique, l'acide 2,5-naphtalènedicarboxylique, l'acide 2,6-naphtalènedicarboxylique. Ces monomères acide dicarboxylique peuvent être utilisés seuls ou en combinaison d'au moins deux monomères acide dicarboxylique. Parmi ces monomères, on choisit préférentiellement l'acide phtalique, l'acide isophtalique, l'acide téréphtalique.

10

Le diol peut être choisi parmi les diols aliphatiques, alicycliques, aromatiques. On utilise de préférence un diol choisi parmi : l'éthylène glycol, le diéthylène glycol, le triéthylène glycol, le 1,3-propanediol, le cyclohexane diméthanol, le 4-butanediol. Comme autres polyols, on peut utiliser le glycérol, le pentaérythritol, le sorbitol, le triméthylol propane.

Les polyesters amides peuvent être obtenus de manière analogue aux polyesters, par polycondensation de diacides avec des diamines ou des amino alcools. Comme diamine, on peut utiliser l'éthylènediamine, l'hexaméthylènediamine, la méta- ou para-phénylènediamine. Comme aminoalcool, on peut utiliser la monoéthanolamine.

Le polyester peut en outre comprendre au moins un monomère portant au moins un groupement -SO<sub>3</sub>M, avec M représentant un atome d'hydrogène, un ion ammonium NH<sub>4</sub><sup>+</sup> ou un ion métallique, comme par exemple un ion Na<sup>+</sup>, Li<sup>+</sup>, K+, Mg<sup>2+</sup>, Ca<sup>2+</sup>, Cu<sup>2+</sup>, Fe<sup>3+</sup>. On peut utiliser notamment un monomère aromatique bifonctionnel comportant un tel groupement -SO<sub>3</sub>M.

Le noyau aromatique du monomère aromatique bifonctionnel portant en outre un groupement -SO<sub>3</sub>M tel que décrit ci-dessus peut être choisi par exemple parmi les noyaux benzène, naphtalène, anthracène, diphényl, oxydiphényl, sulfonyldiphényl, méthylènediphényl. On peut citer comme exemple de monomère aromatique bifonctionnel portant en outre un groupement -SO<sub>3</sub>M : l'acide sulfoisophtalique,

l'acide sulfotéréphtalique, l'acide sulfophtalique, l'acide 4-sulfonaphtalène-2,7-dicarboxylique.

On préfère utiliser des copolymères à base d'isophtalate/sulfoisophtalate, et plus particulièrement des copolymères obtenus par condensation de di-éthylèneglycol, cyclohexane di-méthanol, acide isophtalique, acide sulfoisophtalique. De tels polymères sont vendus par exemple sous le nom de marque Eastman AQ® par la société Eastman Chemical Products.

Les polymères d'origine naturelle, éventuellement modifiés, peuvent être choisis parmi la résine shellac, la gomme de sandaraque, les dammars, les élémis, les copals, les polymères cellulosiques, et leurs mélanges.

Selon un premier mode de réalisation de la composition selon l'invention, le deuxième polymère filmogène peut être présent sous la forme de particules en dispersion dans une phase aqueuse, connue généralement sous le nom de latex ou pseudolatex. Les techniques de préparation de ces dispersions sont bien connues de l'homme du métier.

Comme dispersion aqueuse de polymère filmogène, on peut utiliser les dispersions acryliques vendues sous les dénominations NEOCRYL XK-90®, NEOCRYL A-1070®, NEOCRYL A-1090®, NEOCRYL BT-62®, NEOCRYL A-1079®, NEOCRYL A-523® par la société AVECIA-NEORESINS, DOW LATEX 432® par la société DOW CHEMICAL, DAITOSOL 5000 AD® par la société DAITO KASEY KOGYO; ou bien encore les dispersions aqueuses de polyuréthane vendues sous les dénominations NEOREZ R-981®, NEOREZ R-974® par la société AVECIA-NEORESINS, les AVALURE UR-405®, AVALURE UR-410®, AVALURE UR-425®, AVALURE UR-450®, SANCURE 875®, SANCURE 861®, SANCURE 878®, SANCURE 2060® par la société GOODRICH, IMPRANIL 85® par la société BAYER, AQUAMERE H-1511® par la société HYDROMER.

Comme dispersion aqueuse de polymère filmogène, on peut également utiliser les dispersions de polymères résultant de la polymérisation radicalaire d'un ou plu-

10

20

sieurs monomères radicalaires à l'intérieur et/ou partiellement en surface, de particules préexistantes d'au moins un polymère choisi dans le groupe constitué par les polyuréthanes, les polyurées, les polyesters, les polyesteramides et/ou les alkydes. Ces polymères sont généralement appelés polymères hybrides.

En outre, la phase aqueuse de la composition peut comprendre un polymère additionnel hydrosoluble présent dans le milieux aqueux de la composition sous forme solubilisée. Comme exemples de polymères filmogènes hydrosolubles, on peut citer

- les protéines comme les protéines d'origine végétale telles que les protéines de blé, de soja; les protéines d'origine animale tels que les kératines, par exemples les hydrolysats de kératine et les kératines sulfoniques;
  - les polymères de chitine ou de chitosane anioniques, cationiques, amphotères ou non-ioniques ;
  - les polymères de cellulose tels que l'hydroxyéthylcellulose, l'hydroxypropylcellulose, la méthylcellulose, l'éthylhydroxyéthylcellulose, la carboxyméthylcellulose, ainsi que les dérivés quaternisés de la cellulose;
  - les polymères ou copolymères acryliques, tels que les polyacrylates ou les polyméthacrylates ;
- 20 les polymères vinyliques, comme les polyvinylpyrrolidones, les copolymères de l'éther méthylvinylique et de l'anhydride malique, le copolymère de l'acétate de vinyle et de l'acide crotonique, les copolymères de vinylpyrrolidone et d'acétate de vinyle; les copolymères de vinylpyrrolidone et de caprolactame; l'alcool polyvinylique;
  - les polymères d'origine naturelle, éventuellement modifiés, tels que :
  - . les gommes arabiques, la gomme de guar, les dérivés du xanthane, la gomme de karaya ;
  - . les alginates et les carraghénanes ;
  - . les glycoaminoglycanes, l'acide hyaluronique et ses dérivés ;
- 30 . la résine shellac, la gomme de sandaraque, les dammars, les élémis, les copals ;
  - . l'acide désoxyribonucléïque ;

-

. les muccopolysaccharides tels que l'acide hyaluronique, les chondroïtines sulfate, et leurs mélanges.

Selon une autre variante de réalisation de la composition selon l'invention, le deuxième polymère filmogène peut être présent sous forme de particules, stabilisées en surface, dispersées dans une phase grasse liquide comprenant des huiles ou solvants organiques tels que ceux décrits précédemment. Par "phase grasse liquide", on entend, au sens de l'invention, une phase grasse liquide à température ambiante (25°C) et pression atmosphérique (760 mm de Hg, soit 105 Pa), composée d'un ou plusieurs corps gras liquides à température ambiante, appelés aussi huiles, généralement compatibles entre eux.

De préférence, la phase grasse liquide comprend une huile volatile, éventuellement en mélange avec une huile non volatile, les huiles pouvant être choisies parmi les huiles citées précédemment.

La dispersion de particules de polymère stabilisées en surface peut être fabriquée comme décrit dans le document EP-A-749747. Elle peut être obtenue par polymérisation en dispersion, c'est-à-dire par précipitation du polymère en cours de formation, avec protection des particules formées avec un stabilisant.

Le choix de la phase grasse liquide est effectué par l'homme du métier en fonction de la nature des monomères constituant le polymère et/ou de la nature du stabilisant, comme indiqué ci-après.

Les particules de polymère sont stabilisées en surface grâce à un stabilisant qui peut être un polymère séquencé, un polymère greffé, et/ou un polymère statistique, seul ou en mélange.

Des dispersions de polymère filmogène dans la phase grasse liquide, en présence d'agent stabilisants, sont notamment décrites dans les documents EP-A-749746, EP-A-923928, EP-A-930060 dont le contenu est incorporé à titre de référence dans la présente demande.

30

20

Parmi les polymères greffés, on peut citer les polymères siliconés greffés avec une chaîne hydrocarbonée ; les polymères hydrocarbonés greffés avec une chaîne siliconée.

Conviennent également les copolymères greffés ayant par exemple un squelette insoluble de type polyacrylique avec des greffons solubles de type acide poly (12-hydroxy stéarique).

On peut également utiliser des copolymères blocs greffés ou séquencés comprenant au moins un bloc de type polyorganosiloxane et au moins un bloc d'un polymère radicalaire, comme les copolymères greffés de type acrylique/silicone qui peuvent être employés notamment lorsque le milieu non aqueux est siliconé.

Le stabilisant peut aussi être choisi parmi les copolymères blocs greffés ou séquencés comprenant au moins un bloc de type polyorganosiloxane et au moins d'un polyéther. Le bloc polyorganopolysiloxane peut être notamment un polydiméthylsiloxane ou bien encore un poly alkyl(C2-C18) méthyl siloxane ; le bloc polyéther peut être un poly alkylène en C2-C18, en particulier polyoxyéthylène et/ou polyoxypropylène. En particulier, on peut utiliser les diméthicones copolyol ou encore les alkyl (C2-C18) méthicones copolyol. On peut par exemple utiliser le diméthicone copolyol vendu sous la dénomination "DOW CORNING 3225C" par la société DOW CORNING, ou le lauryl méthicone copolyol vendu sous la dénomination "DOW CORNING Q2-5200 par la société "DOW CORNING".

20

30

10

Comme copolymères blocs greffés ou séquencés, on peut utiliser les copolymères comprenant au moins un bloc résultant de la polymérisation d'au moins un monomère éthylénique, à une ou plusieurs liaisons éthyléniques éventuellement conjuguées, tels que l'éthylène, le butadiène, l'isoprène, et d'au moins un bloc d'un polymère styrénique. Lorsque le monomère éthylénique comporte plusieurs liaisons éthyléniques éventuellement conjuguées, les insaturations éthyléniques résiduelles après la polymérisation sont généralement hydrogénées. Ainsi, de façon connue, la polymérisation de l'isoprène conduit, après hydrogénation, à la formation de bloc éthylène-propylène, et la polymérisation de butadiène conduit, après hydrogénation, à la formation de bloc éthylène-butylène. Parmi ces copolymères séquencés, on peut citer les copolymères de type "dibloc" ou "tribloc" du type polystyrène/polyisoprène, polystyrène/polybutadiène tels que ceux vendus sous le nom de 'LUVITOL HSB' par BASF, du type polystyrène/copoly(éthylène-

propylène) tels que ceux vendus sous le nom de 'KRATON' par Shell Chemical Co ou encore du type polystyrène/copoly(éthylène-butylène).

Comme copolymères blocs greffés ou séquencés comprenant au moins un bloc résultant de la polymérisation d'au moins un monomère éthylénique, tels que l'éthylène, l'isobutylène, et d'au moins un bloc d'un polymère acrylique tel que le méthacrylate de méthyle, on peut citer les copolymères bi- ou triséquencés poly-(méthylacrylate de méthyle)/polyisobutylène ou les copolymères greffés à squelette poly(méthylacrylate de méthyle) et à greffons polyisobutylène.

10

Comme copolymères blocs greffés ou séquencés comprenant au moins un bloc résultant de la polymérisation d'au moins un monomère éthylénique et d'au moins un bloc d'un polyéther tel qu'un polyoxyalkylène en C2-C18, en particulier polyoxyéthylène et/ou polyoxypropylène, on peut citer les copolymères bi- ou triséquencés polyoxyéthylène/polybutadiène ou polyoxyéthylène/polyisobutylène.

On peut également employer des copolymères de (méth)acrylates d'alkyl en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>, et de (méth)acrylates d'alkyl en C<sub>8</sub>-C<sub>30</sub>. On peut en particulier citer le copolymère méthacrylate de stéaryle/méthacrylate de méthyle.

20

Dans ce cas, on préfère alors utiliser comme stabilisant, soit un polymère greffé, soit un polymère séguencé, de manière à avoir une meilleure activité interfaciale. En effet, les séquences ou greffons insolubles dans le solvant de synthèse apportent une couverture plus volumineuse à la surface des particules.

Lorsque la phase grasse liquide comprend au moins une huile de silicone, l'agent stabilisant est de préférence choisi dans le groupe constitué par les copolymères blocs greffés ou séquencés comprenant au moins un bloc de type polyorganosiloxane et au moins un bloc d'un polymère radicalaire ou d'un polyéther ou d'un polyester comme les blocs polyoxy (C2-C18)alkylène et notammment polyoxypropyléné et/ou oxyéthyléné.

30

Lorsque la phase grasse liquide ne comprend pas d'huile de silicone, l'agent stabilisant est de préférence choisi dans le groupe constitué par :

20

30

- (a) les copolymères blocs greffés ou séquencés comprenant au moins un bloc de type polyorganosiloxane et au moins un bloc d'un polymère radicalaire ou d'un polyéther ou d'un polyester,
- (b) les copolymères d'acrylates ou de méthacrylates d'alkyl en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>, et d'acrylates ou de méthacrylates d'alkyl en C<sub>8</sub>-C<sub>30</sub>,
- (c) les copolymères blocs greffés ou séquencés comprenant au moins un bloc résultant de la polymérisation d'au moins un monomère éthylénique, à liaisons éthyléniques conjuguées,

et au moins un bloc d'un polymère vinylique ou acrylique ou d'un polyéther ou d'un polyester, ou leurs mélanges.

De préférence, on utilise des polymères dibloc comme agent stabilisant.

La taille des particules du deuxième polymère filmogène en dispersion soit dans la phase aqueuse, soit dans la phase grasse liquide, peut aller de 5 nm à 600 nm, et de préférence de 20 nm à 300 nm.

La composition selon l'invention peut comprendre un agent auxiliaire de filmification favorisant la formation d'un film avec le deuxième polymère filmogène. Un tel agent de filmification peut être choisi parmi tous les composés connus de l'homme du métier comme étant susceptibles de remplir la fonction recherchée, et notamment être choisi parmi les agents plastifiants et les agents de coalescence.

En outre, la phase grasse liquide peut aussi contenir un troisième polymère filmogène additionnel solubilisé dans la phase grasse liquide, dit encore polymère liposoluble.

Comme polymère liposoluble, on peut notamment citer les copolymères résultant de la copolyméisation d'au moins un ester vinylique et d'au moins un autre monomère qui peut être une oléfine, un alkylvinyléther ou un ester allylique ou méthally-lique, comme décrits dans la demande FR-A-2232303, dont le contenu est incorporé dans la présente demande à titre de référence.

Comme polymères filmogènes liposolubles utilisables dans l'invention, on peut également citer les polyalkylènes et notamment les copolymères d'alcènes en C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub> comme le polybutène, les alkylcelluloses avec un radical alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non en C<sub>1</sub> à C<sub>8</sub> comme l'éthylcellulose et la propylcellulose, les copolymères de la vinylpyrolidone (VP) et notamment les copolymères de la vinylpyrolidone et d'alcène en C<sub>2</sub> à C<sub>40</sub> et mieux en C<sub>3</sub> à C<sub>20</sub>. A titre d'exemple de copolymère de VP utilisable dans l'invention, on peut citer le copolymère de VP/acétate vinyle, VP/méthacrylate d'éthyle, la polyvinylpyrolidone (PVP) butylée, VP/méthacrylate d'éthyle/acide méthacrylique, VP/eicosène, VP/hexadécène, VP/triacontène, VP/styrène, VP/acide acrylique/méthacrylate de lauryle.

Le polymère filmogène liposoluble peut être présent dans la composition en une teneur allant de 0,1 % à 15 % en poids, par rapport au poids total de la composition, et mieux de 2 % à 10 % en poids.

La composition selon l'invention peut également comprendre une matière colorante comme les matières colorantes pulvérulentes, les colorants liposolubles, les colorants hydrosolubles. Cette matière colorante peut être présente en une teneur allant de 0,01 % à 30 % en poids, par rapport au poids total de la composition.

20

10

Les matières colorantes pulvérulentes peuvent être choisies parmi les pigments et les nacres.

Les pigments peuvent être blancs ou colorés, minéraux et/ou organiques, enrobés ou non. On peut citer, parmi les pigments minéraux, le dioxyde de titane, éventuellement traité en surface, les oxydes de zirconium, de zinc ou de cérium, ainsi que les oxydes de fer ou de chrome, le violet de manganèse, le bleu outremer, l'hydrate de chrome et le bleu ferrique. Parmi les pigments organiques, on peut citer le noir de carbone, les pigments de type D & C, et les laques à base de carmin de cochenille, de baryum, strontium, calcium, aluminium.

30

Les nacres peuvent être choisies parmi les pigments nacrés blancs tels que le mica recouvert de titane ou d'oxychlorure de bismuth, les pigments nacrés colorés tels que le mica titane avec des oxydes de fer, le mica titane avec notamment du

20

bleu ferrique ou de l'oxyde de chrome, le mica titane avec un pigment organique du type précité ainsi que les pigments nacrés à base d'oxychlorure de bismuth.

Les colorants liposolubles sont par exemple le rouge Soudan, le D&C Red 17, le D&C Green 6, le β-carotène, l'huile de soja, le brun Soudan, le D&C Yellow 11, le D&C Violet 2, le D&C orange 5, le jaune quinoléine, le rocou. Les colorants hydrosolubles sont par exemple le jus de betterave, le bleu de méthylène.

La composition de l'invention peut comprendre, en outre, tout additif usuellement utilisé en cosmétique tels que les antioxydants, les charges, les conservateurs, les parfums, les neutralisants, les épaississants, les actifs cosmétiques ou dermatologiques comme par exemple des émollients, des hydratants, des vitamines, des filtres solaires, et leurs mélanges. Ces additifs peuvent être présents dans la composition en une teneur allant de 0 à 20% (notamment de 0,01 à 20 %) du poids total de la composition et mieux de 0,01 à 10% (si présents).

Bien entendu l'homme du métier veillera à choisir les éventuels additifs complémentaires et/ou leur quantité de telle manière que les propriétés avantageuses de la composition selon l'invention ne soient pas ou substantiellement pas, altérées par l'adjonction envisagée.

La composition selon l'invention peut être fabriquée par les procédés connus, généralement utilisés dans le domaine cosmétique ou dermatologique.

L'invention est illustrée plus en détail dans les exemples suivants.

# Exemple 1:

30 On a préparé un mascara ayant la composition suivante :

- Cire de carnauba	2,6	g
- Cire d'abeille	3,3	g
- Cire de paraffine	10,4	g

PCT/FR01/03940	

#### WO 02/47630

30

	- Huile de jojoba hydrogénée	0,2 g					
	- Huile de palme hydrogénée		0,2 g				
	- Résine de polyamide avec groupes ester terminaux vendu						
	sous la dénomination "UNICLEAR® 100" par la société						
	Arizona Chemical		1 g				
	- Amino-2 méthyl-2 propanediol-1,3	0,8 g					
	- Triéthanolamine		2,4 g				
	- Acide stéarique		6,6 g				
	- Hydroxyéthylcellulose		0,8 g				
10	- Gomme arabique		0,6 g				
	- Copolymère acrylate d'éthyle/méthacrylate de méthyle						
	(80/20) en dispersion aqueuse à 50 % MA						
	(DAITOSOL 5000 AD de SAITO)		7 g MA				
	- Oxyde de fer noir		5 g ·				
	- Conservateurs	qs					
	- Eau	qsp	100 g				

Ce mascara s'applique facilement, adhère bien sur les cils pendant et après l'ap-20 plication ; ces derniers sont maquillés rapidement. Il confère également une charge instantannée des cils.

## Exemple 2:

On a préparé un mascara ayant la composition suivante :

	- Cire de carnauba	4,6 g
	- Cire de son de riz	2,1 g
30	- Paraffine	2,2 g
	- Cire d'abeille	8,2 g
	- Résine de polyamide avec groupes ester terminaux vendu	
	sous la dénomination "UNICLEAR® 100" par la société	

V	NO 02/47630	31	PCT/FR01/03940			
	Arizona Chemical		1 g			
	•					
	- Talc		1 g			
	- Bentonite		5 g			
	- Copolymère acétate de vin					
	(Mexomère PQ de CHIME	6,5 g				
	- Polylaurate de vinyle (Mex	Polylaurate de vinyle (Mexomère PP de CHIMEX)				
•	- Sulfopolyester (AQ 55S d'I	0,12 g				
	- Isododécane		53,9 g			
	- Carbonate de propylène		1,6 g			
10	- Pigments		4,9 g			
	- Conservateurs	qs				
	- Eau	qsp	100 g			

Ce mascara adhère bien sur les cils pendant et après l'application. Il confère aux cils une bonne charge instantannée.

#### Exemple 3:

20

a) Dispersion de polymère dans l'isododécane utilisée :

On a préparé une dispersion de copolymère non réticulé d'acrylate de méthyle et d'acide acrylique dans un rapport 95/5, dans de l'isododécane, selon la méthode de l'exemple 7 du document EP-A-749 747. On obtient ainsi une dispersion de particules de poly(acrylate de méthyle/acide acrylique) stabilisées en surface dans de l'isododécane par un copolymère dibloc séquencé polystyrène/copoly(éhylènepropylène) vendu sous le nom de KRATON G1701 (Shell), ayant un taux de matière sèche de 24,2% en poids et une taille moyenne des particules de 180 nm et une Tg de 20°C. Ce copolymère est filmifiable à température ambiante.

30

b) On a préparé un mascara ayant la compositions suivante :

- Cire de carnauba

	•	32			
	- Cire de son de riz		2,1 g		
	- Paraffine	•	2,2 g		
	- Cire d'abeille		8,2 g		
	- Résine de polyamide avec gro	oupes ester terminaux vend	u		
	sous la dénomination "UNICL	EAR <sup>®</sup> 100" par la société			
	Arizona Chemical	0,5 g			
	- Dispersion de polymère dans	10 g			
	- Talc	1 g			
	- Bentonite		5 g		
10	- Copolymère acétate de vinyle/stéarate d'allyle (65/35)				
	(Mexomère PQ de CHIMEX)	6,5 g			
	- Polylaurate de vinyle (Mexor	0,7 g			
	- Carbonate de propylène		1,6 g		
	- Pigments		4,9 g		
	- Conservateurs	qs			
	- Isododécane	qsp	100 g		

PCT/FR01/03940

WO 02/47630

Ce mascara adhère bien sur les cils pendant et après l'application. Il confère aux cils une bonne charge instantannée.

#### REVENDICATIONS

- 1. Composition comprenant, dans un milieu physiologiquement acceptable, au moins un premier polymère de masse moléculaire moyenne en poids inférieure à 100 000, comportant a) un squelette polymérique, ayant des motifs de répétition hydrocarbonés pourvus d'au moins un hétéroatome, et éventuellement b) au moins une chaîne grasse pendante et/ou au moins une chaîne grasse terminale éventuellement fonctionnalisées, ayant de 6 à 120 atomes de carbone et étant liées à ces motifs hydrocarbonés, et une dispersion de particules d'un deuxième polymère filmogène insoluble dans ledit milieu.
- 2. Composition selon la revendication 1, caractérisée par le fait que la masse molaire moyenne du premier polymère est inférieure à 50 000.
- 3. Composition selon la revendication 1 ou 2, caractérisée par le fait que les motifs à hétéroatome du premier polymère comportent un atome d'azote.
- 4. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait que les motifs à hétéroatome du premier polymère sont des groupes amides.

20

10

- 5. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait que les chaînes grasses représentent de 40 à 98 % et mieux de 50 à 95 % du nombre total des motifs à hétéroatome et des chaînes grasses.
- 6. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait que les chaînes grasses pendantes sont liées directement à l'un au moins desdits hétéroatomes.
- 7. Composition comprenant, dans un milieu physiologiquement acceptable, au moins un premier polymère de polyamide de masse moléculaire moyenne en poids inférieure à 100 000, comportant a) un squelette polymérique ayant des motifs répétitifs amide, et b) éventuellement au moins une chaîne grasse pendante et/ou au moins une chaîne grasse terminale éventuellement fonctionnalisées, ayant de 8 à 120 atomes de carbone et étant liées à ces motifs amide, et une dis-

PCT/FR01/03940

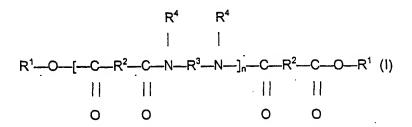
10

30

persion de particules d'un deuxième polymère filmogène insoluble dans ledit milieu.

- 8. Composition selon la revendication précédente, caractérisée par le fait que les chaînes grasses représentent de 40 à 98 % du nombre total des motifs amide et des chaînes grasses.
- 9. Composition selon la revendication 7 ou 8, caractérisée par le fait que les chaînes grasses représentent de 50 à 95 % du nombre total des motifs amide et des chaînes grasses.
  - 10. Composition selon l'une des revendications 7 à 10, caractérisée par le fait que les chaînes grasses pendantes sont liées directement à l'un au moins des atomes d'azote des motifs amide.
  - 11. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait que la masse molaire moyenne du premier polymère va de 1000 à 100 000, de préférence de 1000 à 50 000, et mieux de 1 000 à 30 000.
- 12. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait que la masse molaire moyenne en poids du premier polymère filmogène va de 2 000 à 20 000, et de préférence de 2 000 à 10 000.
  - 13. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait que la ou les chaînes grasses terminales sont liées au squelette par des groupes de liaison.
  - 14. Composition selon la revendication 13, caractérisée par le fait que les groupes de liaison sont des groupes ester.
  - 15. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait que la ou les chaînes grasses ont de 12 à 68 atomes de carbone.

16. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le premier polymère est choisi parmi les polymères de formule (I) suivante et leurs mélanges :



10

20

30

dans laquelle n désigne un nombre de motifs amide tel que le nombre de groupes ester réprésente de 10 % à 50 % du nombre total des groupes ester et amide ;  $R^1$  est à chaque occurrence indépendamment un groupe alkyle ou alcényle ayant au moins 4 atomes de carbone ;  $R^2$  représente à chaque occurrence indépendamment un groupe hydrocarboné en  $C_4$  à  $C_{42}$  à condition que 50 % des groupes  $R^2$  représentent un groupe hydrocarboné en  $C_{30}$  à  $C_{42}$  ;  $R^3$  représente à chaque occurrence indépendamment un groupe organique pourvus d'au moins 2 atomes de carbone, d'atomes d'hydrogène et optionnellement d'un ou plusieurs atomes d'oxygène ou d'azote ; et  $R^4$  représente à chaque occurrence indépendamment un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en  $C_1$  à  $C_{10}$  ou une liaison directe à  $R^3$  ou un autre  $R^4$  de sorte que l'atome d'azote auquel sont liés à la fois  $R^3$  et  $R^4$  fasse partie d'une structure hétérocyclique définie par  $R^4$ -N- $R^3$ , avec au moins 50 % des  $R^4$  représentant un atome d'hydrogène.

- 17. Composition selon la revendication précédente, caractérisée par le fait que  $R^1$  est un groupe alkyle en  $C_{12}$  à  $C_{22}$ .
- 18. Composition selon l'une des revendications 15 ou 16, caractérisée par le fait que R<sup>2</sup> sont des groupes ayant de 30 à 42 atomes de carbone.
  - 19. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le premier polymère est présent en une teneur allant de 0,01 % à 10 % en

poids, par rapport au poids total de la composition, de préférence allant de 0,05 % à 5 % en poids, et mieux allant de 0,1 % à 3 % en poids.

- 20. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le deuxième polymère filmogène est choisi dans le groupe formé par les polymères radicalaires, les polycondensats, les polymères d'origine naturelle et leurs mélanges.
- 21. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le deuxième polymère filmogène est choisi dans le groupe formé par les polymères vinyliques, les polyuréthanes, les polyesters, les polymères cellulosiques.
  - 22. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait qu'elle comprend une phase aqueuse.
  - 23. Composition selon la revendication 22, caractérisée par le fait que la phase aqueuse comprend de l'eau et éventuellement un solvant organique miscible à l'eau.

20

- 24. Composition selon la revendication 23, caractérisée par le fait que le solvant organique miscible à l'eau est choisi dans le groupe formé par les monoalcools inférieurs ayant de 1 à 5 atomes de carbone, les glycols ayant de 2 à 8 atomes de carbone, les cétones en C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>, les aldéhydes en C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>.
- 25. Composition selon la revendication 23 ou 24, caractérisée par le fait que le solvant organique miscible à l'eau est choisi dans le groupe formé par l'éthanol, l'isopropanol, le propylène glycol, l'éthylène glycol, le 1,3-butylène glycol, le dipropylène glycol.

30

26. Composition selon l'une quelconque des revendications 23 à 25, caractérisée par le fait qu'elle comprend de l'eau en une teneur allant de 5 % à 90 % en poids, par rapport au poids total de la composition.

- 27. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le deuxième polymère filmogène est présent sous la forme de particules dispersées dans une phase aqueuse.
- 28. Composition selon l'une quelconque des revendications 22 à 27, caractérisée par le fait que la phase aqueuse comprend un polymère filmogène additionnel hydrosoluble.
- 29. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caracté-10 risée par le fait qu'elle comprend une phase grasse liquide.
  - 30. Composition selon la revendication 29, caractérisée par le fait que la phase grasse liquide comprend une huile choisie dans le groupe formé par les huiles d'origine minérale, animale, végétale ou synthétique, hydrocarbonées, fluorées et/ou siliconées, seules ou en mélange.
  - 31. Composition selon la revendication 29 ou 30, caractérisée par le fait qu'elle comprend une huile volatile à température ambiante.
- 32. Composition selon l'une quelconque des revendications 29 à 31, caractérisée par le fait qu'elle comprend une huile volatile choisie parmi les huiles volatiles hydrocarbonées ayant de 8 à 16 atomes de carbone.
  - 33. Composition selon la revendication 31 ou 32, caractérisée par le fait que l'huile volatile est présent en une teneur allant de de 0,1 % à 98 % en poids, par rapport au poids total de la composition, de préférence allant de 1 % à 65 %.
  - 34. Composition selon l'une quelconque des revendications 29 à 33, caractérisée par le fait que la phase grasse liquide est présente en une teneur allant de 2 % à 98 % en poids, par rapport au poids total de la composition, de préférence allant de 5 % à 85 % en poids.

30

PCT/FR01/03940

- 35. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 34, caractérisée par le fait que le deuxième polymère filmogène est présent sous la forme de particules dispersées dans une phase grasse liquide et stabilisées en surface.
- 36. Composition selon la revendication 35, caractérisée par le fait que les particules de polymères sont stabilisées par un stabilisant choisi parmi les polymères séquencés, les polymères greffés, les polymères statistiques et leurs mélanges.
- 37. Composition selon la revendication 36, caractérisée par le fait que le stabilisant est un polymère bloc greffé ou séquencé, comprenant au moins un bloc résultant de la polymérisation de monomères éthyléniques comportant une ou plusieurs liaisons éthylénique éventuellement conjuguées et au moins un bloc d'un polymère styrénique.
  - 38. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le deuxième polymère filmogène est présent en une teneur allant de 0,1 % à 60 % en poids, par rapport au poids total de la composition, de préférence de 10 % à 45 % en poids.
- 39. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que la taille des particules du deuxième polymère filmogène va de 5 nm à 600 nm, et de préférence de 20 nm à 300 nm.
  - 40. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait qu'elle contient au moins une cire.
  - 41. Composition selon la revendication 40, caractérisée par le fait qu'elle contient au moins une cire ayant une température de fusion supérieure à 30°C et allant jusqu'à 120 °C.

30

42. Composition selon la revendication 40 ou 41, caractérisée par le fait qu'elle contient une cire choisie dans le groupe formé par la cire d'abeilles, la cire de lanoline, les cires d'insectes de Chine, la cire de riz, la cire de Carnauba, la cire de Candellila, la cire d'Ouricury, la cire de fibres de liège, la cire de canne à sucre, la

cire du Japon et la cire de sumac, la cire de montan, les cires microcristallines, les cires de paraffine, les ozokérites, la cire de cérésine, la cire de lignite, les cires de polyéthylène, les cires obtenues par la synthèse de Fisher-Tropsch, les esters d'acides gras et les glycérides concrets à 40°C, les cires obtenues par hydrogénation catalytique d'huiles animales ou végétales ayant des chaînes grasses, linéaires ou ramifiées, en C8-C32, les cires de silicone, les cires fluorées, et leurs mélanges.

- 43. Composition selon l'une quelconque des revendications 40 à 42, caractérisée par le fait que la cire est présente en une teneur allant de 0,1 % à 50 % en poids, par r'apport au poids total de la composition, de préférence de 0,5 % à 30 % en poids, et mieux de 1 % à 20 % en poids.
  - 44. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait qu'elle contient, en outre, au moins une matière colorante.
  - 45. Composition selon la revendication 44, caractérisée par le fait que la matière colorante est choisie parmi les pigments, les nacres, les colorants liposolubles, les colorants hydrosolubles, et leurs mélanges.

20

- 46. Composition selon la revendication 44 ou 45, caractérisée par le fait que la matière colorante est présente à raison de 0,01 à 50 % du poids total de la composition, de préférence allant de 0,01 % à 30 % en poids.
- 47. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait qu'elle constitue une composition de soin ou de maquillage des matières kératiniques.
- 48. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait qu'elle contient au moins un additif choisi parmi les antioxydants, les charges, les conservateurs, les parfums, les neutralisants, les épaississants, les actifs cosmétiques ou dermatologiques, et leurs mélanges.

- 49. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle se présente sous forme de mascara, d'eye-liner, de produit pour les sourcils, de produit pour les lèvres, de fard à joues ou à paupières, de fond de teint, de produit de maquillage du corps, de produit anti-cernes, de vernis à ongles, de produit de soin de la peau, de produit pour les cheveux.
- 50. Mascara comprenant une composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 49.
- 51. Procédé cosmétique de maquillage ou de soin des matières kératiniques des êtres humains, comprenant l'application sur les matières kératiniques d'une composition cosmétique conforme à l'une des revendications 1 à 49.
  - 52. Utilisation d'une composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 49 pour l'obtention d'un dépôt adhérent sur les matières kératiniques et/ou un maquillage rapide des matières kératiniques.
  - 53. Utilisation d'un mascara selon la revendication 52 pour épaissir rapidement et/ou allonger les cils.

20

30

54. Utilisation, dans une composition physiologiquement acceptable, de l'association d'au moins un premier polymère de masse moléculaire moyenne en poids inférieure à 100 000 et mieux inférieure à 50 000, comportant a) un squelette polymérique ayant des motifs de répétition hydrocarbonés pourvus d'au moins un hétéroatome, et b) éventuellement au moins une chaîne grasse pendante et/ou au moins une chaîne grasse terminale éventuellement fonctionnalisées, ayant de 6 à 120 atomes de carbone et étant liées à ces motifs hydrocarbonés, et d'au moins une dispersion de particules un deuxième polymère filmogène insoluble dans ledit milieu, pour l'obtention d'un dépôt adhérent sur les matières kératiniques et/ou d'un maquillage rapide des matières kératiniques et/ou pour épaissir rapidement et/ou allonger les cils.

55. Utilisation selon la revendication 54, caractérisée par le fait que le polymère est un polyamide comportant des groupements terminaux à groupe ester comportant une chaîne hydrocarbonée ayant de 10 à 42 atomes de carbone.

56. Utilisation selon la revendication 54 ou 55, caractérisée par le fait que le premier polymère a une masse moléculaire moyenne en poids allant de 1 000 à 30 000.

Inten nal Application No PCT/FR 01/03940

		PC1	/FR 01/03940			
A. CLASSII IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER A61K7/032 A61K7/48					
According to	) International Patent Classification (IPC) or to both national classifica	tion and IPC				
	SEARCHED	non and ir c				
	cumentation searched (classification system followed by classification A61K	n symbols)				
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the extent that si	ich documents are included in	the fields searched			
			·			
	ata base consulted during the International search (name of data bas ternal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data		h lerms used)			
	,,, <u>-</u>					
0.0001114	**************************************					
	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	<del> </del>				
Category •	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rela	evant passages	Relevant to claim No.			
A	FR 2 785 179 A (OREAL) 5 May 2000 (2000-05-05)	·				
A	US 5 783 657 A (PAVLIN MARK S ET AL) 21 July 1998 (1998-07-21) cited in the application					
Α	WO 95 15741 A (OREAL ;PIOT BERTRAND (FR); SIRUGUE SYLVIE (FR); PATRAUD JEANNE (FR) 15 June 1995 (1995-06-15) cited in the application					
A	US 3 645 705 A (SIEGFRIED WILLIAM 29 February 1972 (1972-02-29) cited in the application	ET AL)				
	<del></del>	/				
X Funt	ner documents are listed in the continuation of box C.	χ Palent family member	ers are listed in annex.			
• Special ca	tegories of cited documents :					
"A" docume	ent defining the general state of the an which is not	or priority date and not in	after the international filing date conflict with the application but rinciple or theory underlying the			
	ered to be of particular relevance document but published on or after the international ate	invention 'X' document of particular rele	evance; the claimed invention			
"L" docume which	nt which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another		vel or cannot be considered to when the document is taken alone evance; the claimed invention			
	and referring to an oral disclosure, use, exhibition or	cannot be considered to document is combined w	involve an inventive step when the ith one or more other such docu- being obvious to a person skilled			
"P" docume						
Date of the	actual completion of the international search	Date of mailing of the inte	ernational search report			
2	8 February 2002	13/03/2002				
Name and n	nailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2	Authorized officer				
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Stienon, P				

Interd 191 Application No PCT/FR 01/03940

Mary DOCUMENTS CONCINCIONS TO DE DEL SUAME		
ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Citation of document, with Indication, where appropriate, of the relevant passages		Relevant to claim No.
US 3 148 125 A (S J STRIANSE ET ALL.) 8 September 1964 (1964-09-08) cited in the application		
US 5 500 209 A (BARR MORTON L ET AL) 19 March 1996 (1996-03-19) cited in the application		
US 5 998 570 A (PAVLIN MARK S ET AL) 7 December 1999 (1999-12-07) cited in the application		
EP 0 847 752 A (OREAL) 17 June 1998 (1998-06-17) clited in the application		
EP 0 557 196 A (OREAL) 25 August 1993 (1993-08-25) cited in the application		
EP 1 048 282 A (OREAL) 2 November 2000 (2000-11-02) cited in the application		
EP 0 923 928 A (OREAL) 23 June 1999 (1999-06-23) cited in the application		
EP 0 930 060 A (OREAL) 21 July 1999 (1999-07-21) cited in the application		
EP 0 749 747 A (OREAL) 27 December 1996 (1996-12-27) cited in the application		
EP 0 749 746 A (OREAL) 27 December 1996 (1996-12-27) cited in the application		
		,
	US 3 148 125 A (S J STRIANSE ET ALL.) 8 September 1964 (1964-09-08) cited in the application  US 5 500 209 A (BARR MORTON L ET AL) 19 March 1996 (1996-03-19) cited in the application  US 5 998 570 A (PAVLIN MARK S ET AL) 7 December 1999 (1999-12-07) cited in the application  EP 0 847 752 A (OREAL) 17 June 1998 (1998-06-17) cited in the application  EP 0 557 196 A (OREAL) 25 August 1993 (1993-08-25) cited in the application  EP 1 048 282 A (OREAL) 2 November 2000 (2000-11-02) cited in the application  EP 0 923 928 A (OREAL) 23 June 1999 (1999-06-23) cited in the application  EP 0 930 060 A (OREAL) 21 July 1999 (1999-07-21) cited in the application  EP 0 749 747 A (OREAL) 27 December 1996 (1996-12-27) cited in the application  EP 0 749 746 A (OREAL) 27 December 1996 (1996-12-27) cited in the application	US 3 148 125 A (S J STRIANSE ET ALL.) 8 September 1964 (1964-09-08) cited in the application  US 5 500 209 A (BARR MORTON L ET AL) 19 March 1996 (1996-03-19) cited in the application  US 5 998 570 A (PAVLIN MARK S ET AL) 7 December 1999 (1999-12-07) cited in the application  EP 0 847 752 A (OREAL) 17 June 1998 (1998-06-17) cited in the application  EP 0 557 196 A (OREAL) 25 August 1993 (1993-08-25) cited in the application  EP 1 048 282 A (OREAL) 2 November 2000 (2000-11-02) cited in the application  EP 0 923 928 A (OREAL) 23 June 1999 (1999-06-23) cited in the application  EP 0 930 060 A (OREAL) 21 July 1999 (1999-07-21) cited in the application  EP 0 749 747 A (OREAL) 27 December 1996 (1996-12-27) cited in the application  EP 0 749 746 A (OREAL) 27 December 1996 (1996-12-27) cited in the application

information on patent family members

Interl isl Application No PCT/FR 01/03940

Patent docum		Publication date		Patent family member(s)		Publication date
FR 278517	) A	05-05-2000	FR	2785179	A1	05-05-2000
US 578365	7 A	21-07-1998	AU	727433	B2	14~12~2000
			AU	5091998		15-05-1998
			AU	727577		14-12-2000
			AU	5147098		15-05-1998
			BR	9712342		31-10-2000
			CN	1238678		15-12-1999
			EP	0939782		08-09-1999
			EP	1027032		16-08-2000
			ĴΡ	2001502742		27-02-2001
			TW	385321		21-03-2000
			บร	5998570		07-12-1999
			WO	9817243		
						30-04-1998
			WO	9817705		30-04-1998
*			US	6169160		02-01-2001
			US	6242509		05-06-2001
			US	6111055	A 	29-08-2000 
WO 951574	l A	15-06-1995	FR	2713481		16-06-1995
			AT	194280		15~07~2000
			BR	9406558		06-02-1996
			CA	2155425		15-06-1995
			CN	1117709		28-02-1996
			DE	69425127		10-08-2000
			DE	69425127		22-03-2001
		•	EP Es	0662312		12-07-1995
			MO	2147224 9515741		01-09-2000
			HU	73044		15-06-1995 28-06-1996
			JP	2883206		19-04-1999
			JP	8506598		16-07-1996
			PL	310127		27-11-1995
			RU	2142781		20-12-1999
			US	5866149		02-02-1999
US 364570		 29 <b>-</b> 02-1972	 DE			
				2209421 		06-09-1973
US 314812	5 A 	08-09-1964 	NONE			
US 550020	9 A	19-03-1996	AT	208183		15-11-2001
			AU	1977795		03-10-1995
			CA	2185570	A1	21-09-1995
			DE	69523744		13-12-2001
			EP	0750491		02-01-1997
			WO	9524887	A1	21-09-1995
US 599857	0 A	07-12-1999	US	5783657		21-07-1998
			· AU	727433		14-12-2000
			AU	5091998		15-05-1998
			AU	727577		14-12-2000
			AU	5147098		15-05-1998
		•	BR	9712342		31-10-2000
			CN	1238678		15-12-1999
			. EP	0939782		08-09-1999
п			EP-	1027032		16-08-2000
n			JP TW	1027032 2001502742 385321	: T	16-08-2000 27-02-2001 21-03-2000

Intermation on patent family members

Interf al Application No PCT/FR 01/03940

Patent document cited in search report	Publication date		Patent family member(s)	Publication date
US 5998570 A		WO WO US US	9817243 A1 9817705 A1 6169160 B1 6242509 B1 6111055 A	30-04-1998 30-04-1998 02-01-2001 05-06-2001 29-08-2000
EP 0847752 A	17-06-1998	FR AT BR CA DE DE EP EP ES JP	2756176 A1 202470 T 9705926 A 2220033 A1 69705379 D1 69705379 T2 1129685 A2 0847752 A1 2160910 T3 3034490 B2 10158118 A	29-05-1998 15-07-2001 27-04-1999 26-05-1998 02-08-2001 31-10-2001 05-09-2001 17-06-1998 16-11-2001 17-04-2000 16-06-1998
EP 0557196 A	25-08-1993	FR AT CA DE DE EP ES JP US	2687569 A1 132360 T 2089984 A1 69301166 D1 69301166 T2 0557196 A1 2082598 T3 6009341 A 5849278 A 5858338 A	27-08-1993 15-01-1996 22-08-1993 15-02-1996 29-08-1996 25-08-1993 16-03-1996 18-01-1994 15-12-1998 12-01-1999
EP 1048282 A	02-11-2000	FR BR CN EP JP	2792829 A1 0001231 A 1273083 A 1048282 A1 2000319127 A	03-11-2000 02-05-2001 15-11-2000 02-11-2000 21-11-2000
EP 0923928 A	23-06-1999	FR BR CN EP JP PL	2772602 A1 9805775 A 1225260 A 0923928 A1 11236314 A 330455 A1	25-06-1999 11-04-2000 11-08-1999 23-06-1999 31-08-1999 05-07-1999
EP 0930060 A	21-07-1999	FR BR CN DE DE EP ES JP PL US	2772601 A1 9805529 A 1225257 A 69800991 D1 69800991 T2 0930060 A1 2161026 T3 11246441 A 330457 A1 6254877 B1	25-06-1999 11-04-2000 11-08-1999 02-08-2001 04-10-2001 21-07-1999 16-11-2001 14-09-1999 05-07-1999
EP 0749747 A	27-12-1996	FR AT CA DE DE	2735689 A1 174502 T 2197496 A1 69601147 D1 69601147 T2	27-12-1996 15-01-1999 09-01-1997 28-01-1999 02-06-1999

uniormation on patent family members

Inter 1al Application No PCT/FR 01/03940

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
EP 0749747	Α		ΕP	0749747 A1	27-12-1996
			ES	2128149 T3	01-05-1999
			WO	9700663 A1	09-01-1997
			JP	2000044426 A	15-02-2000
			JP	3225967 B2	05-11-2001
			JP	10501005 T	27-01-1998
			US	5851517 A	22-12-1998
EP 0749746	A	27-12-1996	FR	2735691 A1	27-12-1996
			FR	2735690 A1	27-12-1996
		•	FR	2735692 A1	27-12-1996
		•	FR	2735684 A1	27-12-1996
	•		ΑT	157529 T	15-09-1997
			DE	69600059 D1	09-10-1997
			DE	69600059 T2	05-02-1998
<i>‡</i>			DK	749746 T3	23-02-1998
		•	EΡ	0749746 A1	27-12-1996
			ES	2110857 T3	16-02-1998
			WO	9700662 A1	09-01-1997
			GR	3025474 T3	27-02-1998
			JP	3027008 B2	27-03-2000
			JP	10502389 T	03-03-1998
			KR	231637 B1	15-11-1999
			US	5945095 A	31-08-1999

#### RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Dem nternationale No

PCT/FR 01/03940

A. CLASSE	MENT DE L'OBJET DE	LA DEMANDE
CIB 7	A61K7/032	A61K7/48

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

#### B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) CIB 7 A61K

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relevent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés) EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data

Catégorie •	identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
A	FR 2 785 179 A (OREAL) 5 mai 2000 (2000-05-05)	
A	US 5 783 657 A (PAVLIN MARK S ET AL) 21 juillet 1998 (1998–07–21) cité dans la demande	
<b>A</b>	WO 95 15741 A (OREAL ;PIOT BERTRAND (FR); SIRUGUE SYLVIE (FR); PATRAUD JEANNE (FR) 15 juin 1995 (1995-06-15) cité dans la demande	
А	US 3 645 705 A (SIEGFRIED WILLIAM ET AL) 29 février 1972 (1972-02-29) cité dans la demande	
	-/ <b>-</b> -	

X Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents	Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe
*Catégories spéciales de documents cités:  *A* document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent  *E* document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date  *L* document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)  *O* document se référant à une divuigation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens  *P* document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée	<ul> <li>'T' document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais côté pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention</li> <li>'X' document particulièrement pertinent; Inven tion revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré solément</li> <li>'Y' document particulièrement partinent; l'inven tion revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combination étant évidente pour une personne du métier</li> <li>'&amp;' document qui fait partie de la même famille de brevets</li> </ul>
Date à laquelle la recherche Internationale a été effectivement achevée  28 février 2002	Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale  13/03/2002
Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationa Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL=2280 HV Rijswijc Tel. (-31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Fonctionnalre autorisé  Stienon, P

## RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demi nternationale No PCT/FR 01/03940

	OCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		<del></del>
Categorie	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages p	ertinents	no. des revendications visées
A	US 3 148 125 A (S J STRIANSE ET ALL.) 8 septembre 1964 (1964-09-08) cité dans la demande		
A	US 5 500 209 A (BARR MORTON L ET AL) 19 mars 1996 (1996-03-19) cité dans la demande		
A	US 5 998 570 A (PAVLIN MARK S ET AL) 7 décembre 1999 (1999-12-07) cité dans la demande		
A	EP 0 847 752 A (OREAL) 17 juin 1998 (1998-06-17) cité dans la demande		
<b>A</b> .	EP 0 557 196 A (OREAL) 25 août 1993 (1993-08-25) cité dans la demande		
A	EP 1 048 282 A (OREAL) 2 novembre 2000 (2000-11-02) cité dans la demande		
A	EP 0 923 928 A (OREAL) 23 juin 1999 (1999-06-23) cité dans la demande		
A	EP 0 930 060 A (OREAL) 21 juillet 1999 (1999-07-21) cité dans la demande		
A	EP 0 749 747 A (OREAL) 27 décembre 1996 (1996-12-27) cité dans la demande		
A	EP 0 749 746 A (OREAL) 27 décembre 1996 (1996-12-27) cité dans la demande		
	·		
	* " * *		

## RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

mansaignements reistus aux memores de tamiées de brevets

Dem Internationale No PCT/FR 01/03940

	ument brevet cité port de recherche		Date de publication		Membre(s) de la familie de brevet(s)	Date de publication
FR	2785179	Α	05-05-2000	FR	2785179 A1	05-05-2000
US	5783657	A	21-07-1998	AU AU AU BR CN EP JP WO US US	727433 B2 5091998 A 727577 B2 5147098 A 9712342 A 1238678 A 0939782 A1 1027032 A1 2001502742 T 385321 B 5998570 A 9817243 A1 9817705 A1 6169160 B1 6242509 B1 6111055 A	14-12-2000 15-05-1998 14-12-2000 15-05-1998 31-10-2000 15-12-1999 08-09-1999 16-08-2000 27-02-2001 21-03-2000 07-12-1999 30-04-1998 30-04-1998 02-01-2001 05-06-2001 29-08-2000
WO	95157 <b>41</b>	Α	15-06-1995	FR AT BCA CN DE EP ES WU JP PL US	2713481 A1 194280 T 9406558 A 2155425 A1 1117709 A 69425127 D1 69425127 T2 0662312 A1 2147224 T3 9515741 A1 73044 A2 2883206 B2 8506598 T 310127 A1 2142781 C1 5866149 A	16-06-1995 15-07-2000 06-02-1996 15-06-1995 28-02-1996 10-08-2000 22-03-2001 12-07-1995 01-09-2000 15-06-1995 28-06-1996 19-04-1999 16-07-1996 27-11-1995 20-12-1999 02-02-1999
US	3645705	Α	29-02-1972	DE	2209421 A1	06-09-1973
US	3148125	Α	08-09-1964	AUCL	IN .	
US	5500209	A	19-03-1996	AT AU CA DE EP NO	208183 T 1977795 A 2185570 Al 69523744 Dl 0750491 Al 9524887 Al	15-11-2001 03-10-1995 21-09-1995 13-12-2001 02-01-1997 21-09-1995
US	5998570	A	07-12-1999	US AU AU AU BR CN EP EP JP TW	5783657 A 727433 B2 5091998 A 727577 B2 5147098 A 9712342 A 1238678 A 0939782 A1 1027032 A1 2001502742 T 385321 B	21-07-1998 14-12-2000 15-05-1998 14-12-2000 15-05-1998 31-10-2000 15-12-1999 08-09-1999 16-08-2000 27-02-2001 21-03-2000

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.